# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

11-298114

(43)Date of publication of application: 29.10.1999

(51)Int.CI.

H05K 3/00 B32B 15/08 // C09J179/08

(21)Application number: 10-102749

(71)Applicant: MITSUI CHEM INC

(22)Date of filing:

(72)Inventor: KIMURA TAKAO

14.04.1998

TAGAWA KIMITERU

**OTSUBO EIJI NAKAJIMA JUN** 

KOBAYASHI MASANAO

# (54) MANUFACTURE OF POLYIMIDE-METAL LAMINATE

# (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To manufacture a laminate without a warpage or a flaw, by forming thermoplastic polyimide layers on both sides of the obverse and reverse of a nonthermoplastic polyimide layer, thereby forming a three-layer structure of polyimide laminate, and fusing a metallic foil together to its one side at a specified temperature.

SOLUTION: Polyamic acid varnish is dropped to apply with a coater drier on both sides of nonthermoplastic polyimide film, and is dried for six minutes at 60-200° C. Next, it is cured for two minutes at 200-270° C to form a thermoplastic polyimide layer and a BP layer. A nonthermoplasite polyimide film is stacked, as a film for protection, on the surface of the thermoplastic polyimide layer on one side of the BP layer, and a copper foil is stacked through a thermoplastic polyimide layer on the other side of the BP layer. Then, they are fused together by heat at a temperature of 100-300° C, especially, at 240° C, using a pair of heating rolls, thus a polyimide-metal laminate without a warpage consisting of the four layers of a metallic foil, a thermoplastic polyimide layer, a nonthermoplastic polyimide layer, and a thermoplastic polyimide layer can be made.

# **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

14.05.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

# (11)特許出願公開番号

# 特開平11-298114

(43)公開日 平成11年(1999)10月29日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	FI		
H05K 3/00		H 0 5 K 3/00	R	
B 3 2 B 15/08		B 3 2 B 15/08	R	
			J	
// C09J 179/08		C 0 9 J 179/08 Z		
			Α	
		審査請求 未請	求 請求項の数8 OL (全 8 頁)	
(21)出願番号	<b>特願平10-10274</b> 9	(71)出顧人 0000	000005887	
		三井	化学株式会社	
(22)出願日	平成10年(1998) 4月14日	東京	東京都千代田区霞が関三丁目2番5号	
		(72)発明者 木村	貴雄	
		愛知	<b>県名古屋市南区丹後通2丁目1番地</b>	
		三井	化学株式会社内	
		(72)発明者 田川	公照	
		愛知県名古屋市南区丹後通2丁目1番地		
		三井	化学株式会社内	
		(72)発明者 大坪	英二	
	•	愛知	愛知県名古屋市南区丹後通2丁目1番地	
		三井	化学株式会社内	
		(74)代理人 弁理	士 最上 正太郎	
			最終頁に続く	

# (54)【発明の名称】 ポリイミドー金属積層体の製造方法

# (57)【要約】

【課題】 片面に接着層を有し、他の片面に金属層を有する積層体であって、反りがなく、且つ、金属層にキズ、すじ等の欠陥のない4層構造の積層体の製造方法を提供する。

【解決手段】 第1工程で熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層及び熱可塑性ポリイミド層からなる 積層体を形成し、第2工程で該積層体の熱可塑性ポリイミド層と金属箔とを100~300℃において熱融着する4層からなるポリイミドー金属積層体の製造方法。

10

20

30

1

# 【特許請求の範囲】

【請求項1】 非熱可塑性ポリイミドフィルムの表裏両面に熱可塑性ポリイミド溶液またはその前駆体溶液を塗布、乾燥して熱可塑性ポリイミド層を形成し、次いで、加熱処理して熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層、及び熱可塑性ポリイミド層からなるポリイミド積層体を形成する第1工程、及び、前記積層体の片面に金属箔を熱融着する第2工程を含むポリイミドー金属積層体の製造方法であって、第2工程における熱融着を100~300℃において実施することを特徴とするポリイミドー金属積層体の製造方法。

【請求項2】 第2工程において、金属箔の片面に熱可 塑性ポリイミド溶液またはその前駆体溶液を塗布、乾燥 して熱可塑性ポリイミド層を形成したものを使用するこ とを特徴とする請求項1記載のポリイミドー金属積層体 の製造方法。

【請求項3】 第2工程において、ポリイミド積層体の他の面に保護フィルムを同時に熱融着することを特徴とする請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【請求項4】 第1工程における乾燥を60~200℃において15秒~3時間実施し、加熱処理を200~500℃において15秒~3時間実施することを特徴とする請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【請求項5】 金属箔が、銅、銅合金、ステンレススチール、ステンレススチール系合金、ニッケル、ニッケル合金、アルミニウム及びアルミニウム合金から選ばれたれ少なくとも一種の金属箔である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【請求項6】 熱可塑性ポリイミド溶液またはその前駆体溶液が、1,3ービス(3ーアミノフェノキシ)ベンゼン、4,4'ービス(3ーアミノフェノキシ)ビフェニル及び3,3'ージアミノベンゾフェノンから選ばれたれ少なくとも一種のジアミン、並びに、3,3',4,4'ージフェニルエーテルテトラカルボン酸ニ無水物、3,3',4,4'ービフェニルテトラカルボン酸ニ無水物及び3,3',4,4'ービフェニルテトラカルボン酸ニ無水物から選ばれたれ少なくとも一種のテトラカルボン酸ニ無水物から合成された重縮合物を含む溶液である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【請求項7】 非熱可塑性ポリイミドの前駆体溶液が、フェニレンジアミン及びジアミノフェニルエーテルから 選ばれたれ少なくとも一種のジアミン、並びに、ピロメ リット酸二無水物及びビフェニルテトラカルボン酸二無 水物から選ばれたれ少なくとも一種のテトラカルボン酸 二無水物から合成された重縮合物を含む溶液である請求 項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方 法。 2

【請求項8】 熱可塑性ポリイミド層及び非熱可塑性ポリイミド層の厚みが $0.1\sim200\mu$ m、金属箔の厚みが $9\sim150\mu$ m、積層体の総厚みが $10\sim500\mu$ m である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ポリイミドー金属 積層体の製造方法に関する。詳しくは、片面が熱可塑性 ポリイミド層からなる接着層、他の片面が金属層である 積層体であって、ポリイミド層が、2層の熱可塑性ポリ イミド層の層間に非熱可塑性ポリイミド層が形成された 4層からなるポリイミドー金属積層体の製造方法に関す る。

#### [0002]

【従来の技術】従来、ポリイミドー金属積層体は、回路形成資材として電気、電子工業分野におけるフレキシブル金属箔積層板として広く普及している。具体的には、接着層を有するポリイミド金属積層物として、熱可塑性ポリイミド層と金属層の2層構造の積層体、特開昭61-19352号公報に記載されている、熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層及び金属層が順次積層された3層構成の積層体、特公平2-168694号公報に記載されている、熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層及び金属層が順次積層された4層構成の積層体が知られている。

【0003】しかしながら、上記記載の2層乃至4層からなる積層体は、いずれも積層体を形成後、接着層側に反りが発生し、被着体に接合する場合に均一に接合することが困難であった。

【0004】また、ポリイミドー金属積層体の反りの矯正方法として、特開平4-229260号公報に記載されているように、金属層を鋭利なブレードを使用し鋭角に折り曲げ圧縮荷重を加えることにより、金属層の短縮を行う方法が知られている。しかしながら、この方法ではブレードに接触するために金属層にキズ、すじ等の欠陥が残る為、金属層を加工し微細な配線に利用することが困難であった。

# [0005]

10 【発明が解決使用とする課題】本発明の目的は、上記問題に鑑み、片面に接着層を有し、他の片面に金属層を有する積層体であって、反りがなく、且つ、金属層にキズ、すじ等の欠陥のない4層構造の積層体の製造方法を提供することにある。

#### [0006]

【発明を解決するための手段】本発明者らは、鋭意検討した結果、片面に接着層を有し、他の片面に金属層を有する4層構造のポリイミドー金属積層体を製造するに際し、非熱可塑性ポリイミド層の表裏両面に熱可塑性ポリケクターでは、1000円では100円では100円である。100円では10

(3)

し、該ポリイミド積層体の片面に金属箔を熱融着するこ とにより、上記課題が解決できることを見出し、本発明 を提供するに至った。

【0007】すなわち、本発明は、非熱可塑性ポリイミ ドフィルムの表裏両面に熱可塑性ポリイミド溶液または その前駆体溶液を塗布、乾燥して熱可塑性ポリイミド層 を形成し、次いで、加熱処理して熱可塑性ポリイミド 層、非熱可塑性ポリイミド層、及び熱可塑性ポリイミド 層からなる積層体を形成する第1工程、及び、前記積層 体の片面に金属箔を熱融着する第2工程を含むポリイミ ドー金属積層体の製造方法であって、第2工程における 熱融着を100~300℃において実施することを特徴 とするポリイミドー金属積層体の製造方法である。

【0008】本発明の特徴は、熱可塑性ポリイミド層、 非熱可塑性ポリイミド層及び熱可塑性ポリイミド層の3 層構造のポリイミド層と金属層とを特定の条件下で熱融 着することにある。

【0009】本発明の方法により得られるポリイミドー 金属積層体は、反りが発生せず、平板性の良好な積層体 である。そのため、金属層を鋭利なブレードを使用して 20 鋭角に折り曲げ、圧縮荷重を加える等、金属層の短縮 (所謂、カール修正)を行う必要がなく、金属層にキ ズ、すじ等の欠陥を生じさせることがない。さらに、ポ リイミド層の耐熱性に優れることから、電気、電子工業 分野における集積回路形成資材として有用である。

【発明の実施の形態】以下、本発明について詳細に説明 する。本発明の概要は、先ず、非熱可塑性ポリイミド層 の表裏両面に熱可塑性ポリイミド層を形成して3層構造 のポリイミド積層体を形成し、次いで、特定の条件下 で、該ポリイミド積層体の片面に金属箔を熱融着する方 法である。

【0011】本発明に用いる金属箔の組成としてには制 限はないが、有効的に利用できる金属として、銅及び銅 合金、ステンレススチール及びその合金、ニッケル及び ニッケル合金(42合金も含む)、アルミニューム及び その合金が挙げられる。これらの金属箔の表面に、防錆 層や耐熱層(例えば、CrやZnなどのメッキ処理)な どを形成したものが利用できる。また、ポリイミド樹脂 との接着力を改善するために、粗化処理を行ったものも 有効に利用できる。金属箔の厚みとしては、テープ状に して利用できる厚みであれば制限はないが、9~150 μmのものが好ましく利用できる。

【0012】熱可塑性ポリイミド層を形成する熱可塑性 ポリイミドとしては、特定のジアミンと特定のテトラカ ルボン酸二無水物により合成されるポリイミドが利用で きる。特定のジアミンとして、1,3-ビス(3-アミ ノフェノキシ) ベンゼン (以下、APBと略す)、4, 4'ービス(3-アミノフェノキシ)ビフェニル(以 下、m-B P と略す)、及び3, 3' ージアミノベンゾ *50* ロパン、 2, 2 ービス [ 4 ー ( 3 ーアミノフェノキシ)

フェノン (以下、DABPと略す) から選ばれる少なく とも一種のジアミンが好ましい。

【0013】特定のテトラカルボン酸二無水物として、 3, 3', 4, 4' -ジフェニルエーテルテトラカルボ ン酸二無水物(以下、ODPAと略す)、3,3', 4, 4'ーベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物 (以下、BTDAと略す)、ピロメリット酸二無水物 (以下、PMDAと略す) および、3, 3', 4, 4' ビフェニルテトラカルボン酸二無水物(以下、BPD Aと略す)から選ばれる少なくとも一種のテトラカルボ ン酸二無水物が好ましい。

【0014】言い換えれば、本発明に用いる熱可塑性ポ リイミドは、APB、m-BP、及びDABPからなる ジアミン群から選ばれる少なくとも一種のジアミン成分 と、ODPA、BTDA、PMDA、及びBPDAから なるテトラカルボン酸二無水物群から選ばれる少なくと も一種のテトラカルボン酸二無水物成分から得られる重 縮合ポリマーである。ジアミン成分とテトラカルボン酸 二無水物の反応モル比は、通常、ジアミン成分1モルに 対し、テトラカルボン酸二無水物成分0.75~1.2 5モルの範囲である。好ましくは0.8~1.2モルの 範囲である。

【0015】上記したジアミンの一部を他のジアミンで 代替えすることができる。代替できるアミン化合物とし て、例えば、m-フェニレンジアミン、o-フェニレン ジアミン、p-フェニレンジアミン、m-アミノベンジ ルアミン、p-アミノベンジルアミン、ビス (3-アミ ノフェニル)スルフィド、(3-アミノフェニル) (4 ーアミノフェニル)スルフィド、ビス(4ーアミノフェ 30 ニル)スルフィド、ビス(3-アミノフェニル)スルホ キシド、(3-アミノフェニル)(4-アミノフェニ ル) スルホキシド、ビス (3-アミノフェニル) スルホ ン、(3-アミノフェニル) (4-アミノフェニル)ス ルホン、ビス(4アミノフェニル)スルホン、3, 4'ージアミノベンゾフェノン、4,4'ージアミノベ ンプフェノン、3,3'ージアミノジフェニルメタン、 3, 4'ージアミノジフェニルメタン、4, 4'ージア ミノジフェニルメタン、4,4'ージアミノジフェニル エーテル、3、3'ージアミノジフェニルエーテル、 3, 4'ージアミノジフェニルエーテル、ビス[4-

(3-アミノフェノキシ) フェニル] メタン、ビス [4 (4-アミノフェニキシ)フェニル]メタン、1,1 ービス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]エタ ン、1、1-ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェ ニル] エタン、1, 2-ビス [4-(3-アミノフェノ キシ)フェニル]エタン、1,2-ビス[4-(4-ア ミノフェノキシ)フェニル]エタン、2,2-ビス[4 - (3-アミノフェノキシ)フェニル]プロパン、2, 2-ビス [4-(4-アミノフェノキシ) フェニル] プ

40

フェニル] ブタン、2, 2ービス [3-(3-アミノフ ェノキシ) フェニル] -1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキ サフルオロプロパン、2,2-ビス[4-(4-アミノ 7x/4  $\rightarrow 0$  7x/4  $\rightarrow 0$   $\rightarrow$ キサフルオロプロパン、1,3-ビス(3-アミノフェ ノキシ) ベンゼン、1,4-ビス(3-アミノフェノキ シ) ベンゼン、1, 4'ービス (4-アミノフェノキ シ) ベンゼン、4,4'ービス(4-アミノフェノキ シ) ビフェニル、ビス [4-(3-アミノフェノキシ) フェニル]ケトン、ビス[4-(4-アミノフェノキ シ) フェニル] ケトン、ビス [4-(3-アミノフェノ キシ)フェニル]スルフィド、ビス[4-(4-アミノ フェノキシ)フェニル]スルフィド、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]スルホキシド、ビス[4 - (アミノフェノキシ)フェニル]スルホキシド、ビス [4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]スルホン、 ビス [4-(4-アミノフェノキシ) フェニル] スルホ ン、ビス[4-(3-アミノフェノキシ)フェニル]エ ーテル、ビス[4-(4-アミノフェノキシ)フェニ  $\nu$ ]  $x-r\nu$ , 1,  $4-r\nu$ , [4-(3- $r\nu$ ) キシ) ベンゾイル] ベンゼン、1、3-ビス[4-(3 -アミノフェノキシ) ベンゾイル] ベンゼン、4,4' ービス [3-(4-アミノフェノキシ) ベンゾイル] ジ フェニルエーテル、4、4'ービス[3-(3-アミノ フェノキシ)ベンゾイル]ジフェニルエーテル、4, 4' ービス [4-(4-アミノ-α, α-ジメチルベンジル)フェノキシ]ベンゾフェノン、4,4'ービス [4-(4-アミノ-α, α-ジメチルベンジル) フェノキシ] ジフェニルスルホン、ピス [4-{4-(4-アミノフェノキシ)フェノキシ}フェニル]スルホン、 1,  $4-\forall x [4-(4-r \leq 1) \leq 1) = \alpha$ ,  $\alpha$ -ジメチルベンジル]ベンゼン、1,3-ビス[4- $(4-r \leq 1) = (4-r \leq 1) = (4-r$ ル] ベンゼン等が挙げられる。

【0016】これらは単独で、または2種以上を組み合わせて使用しても良い。他のアミン化合物による代替え 量は、通常、前記した特定のジアミンの0~50モル% の範囲である。

【0017】上記した特定のテトラカルボン酸二無水物と他のテトラカルボン酸二無水物を併用してもよい。併用してもよいものとして、例えば、エチレンテトラカルボン酸二無水物、ブタンテトラカルボン酸二無水物、ピロメリット酸二無水物、2,2',3,3'ーベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、2,2',3,3'ービフェニルテトラカルボン酸二無水物、2,2ービス(3,4ージカルボンシフェニル)プロパン二無水物、ビス(3,4ージカルボキシフェニル)エーテル二無水物、ビス(2,3ージカルボキシフェニル)エーテル二無水物、ビス

(3, 4-ジカルボキシフェニルスルホン) 二無水物、

6

ビス (2, 3 - ジカルボキシフェニル) スルホン二無水物、1, 1 - ビス (2, 3 - ジカルボキシフェニル) メタン二無水物、ビス (3, 4 - ジカルボキシフェニル) メタン二無水物、4, 4' - (p - フェニレンジオキシ) ジフタル酸二無水物、2, 3, 6, 7 - ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1, 4, 5, 8 - ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 5, 6, - ナフタレンテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 3, 10 4 - ベンゼンテトラカルボン酸二無水物、3, 4, 9, 10 - ペリレンテトラカルボン酸二無水物、2, 3, 6, 7 - アントラセンテトラカルボン酸二無水物、1, 2, 7, 8 - フェナントレンテトラカルボン酸ニ無水物等が挙げられる。

【0018】これらは、単独または2種以上を組み合わせて使用できる。併用するテトラカルボン酸の代替え量は、通常、前記した特定のテトラカルボン酸二無水物の0~50モル%の範囲である。

【0019】本発明では、熱可塑性ポリイミド層に係わ 20 る熱可塑性ポリイミドのポリマー末端を封止する目的と して、ジカルボン酸無水物を添加しても良い。使用され るジカルボン酸無水物としては、無水フタル酸、2,3 -ベンゾフェノンジカルボン酸無水物、3,4-ベンゾ フェノンジカルボン酸無水物、2、3-ジカルボキシフ エニルフェニルエーテル無水物、2,3-ビフェニルジ カルボン酸無水物、3,4-ビフェニルジカルボン酸無 水物、2,3-ジカルボキシフェニルフェニルスルホン 無水物、3,4-ジカルボキシフェニルフェニルスルホ ン無水物、2、3-ジカルボキシフェニルフェニルスル フィド無水物、1,2ーナフタレンジカロボン酸無水 30 物、2,3-ナフタレンジカルボン酸無水物、1,8-ナフタレンジカルボン酸無水物、1,2-アントラセン ジカルボン酸無水物、2,3-アントラセンジカルボン 酸無水物、1.9-アントラセンジカルボン酸無水物が 挙げられる。

【0020】これらのジカルボン酸無水物はアミンまたはジカルボン酸無水物と反応性を有しない基で置換されてもよい。ジカルボン酸無水物の添加量は、通常、主原料である前記特定のジアミンとテトラカルボン酸二無水物の合計量100モルに対して、0.001~0.5モルの範囲である。好ましくは、0.005~0.25モルの範囲である。

50 p-クロロアニリン、o-ニトロアニリン、o-ブロモ

アニリン、mープロモアニリン、oーニトロアニリン、 m-ニトロアニリン、p-ニトロアニリン、o-アミノ フェノール、m-アミノフェノール、p-アミノフェノ ール、o-アニリジン、m-アニリジン、p-アニリジ ン、o-フェネチジン、m-フェネチジン、p-フェネ チジン、o-アミノベンツアルデヒド、m-アミノベン ツアルデヒド、p-アミノベンツアルデヒド、o-アミ ノベンゾニトリル、m-アミノベンゾニトリル、p-ア ミノベンゾニトリル、2-アミノビフェニル、3-アミ ノビフェニル、4ーアミノビフェニル、2ーアミノフェ ノールフェニルエーテル、3-アミノフェノールフェニ ルエーテル、4-アミノフェノールフェニルエーテル、 2-アミノベンゾフェノン、3-アミノベンゾフェノ ン、4-アミノベンゾフェノン、2-アミノフェノール フェニルスルフィド、3-アミノフェノールフェニルス ルフィド、4-アミノフェノールフェニルスルフィド、 2-アミノフェノールフェニルスルホン、3-アミノフ ェノールフェニルスルホン、4-アミノフェノールフェ =ルスルホン、 $\alpha$  -ナフチルアミン、 $\beta$  -ナフチルアミ ン、1-アミノ-2-ナフトール、2-アミノ-1-ナ フトール、4ーアミノー1ーナフトール、5ーアミノー 1-ナフトール、5-アミノ-1-ナフトール、5-ア ミノー2ーナフトール、7ーアミノー2ーナフトール、 8-アミノー2-ナフトール、1-アミノアントラセ ン、2-アミノアントラセン、9-アミノアントラセン 等が挙げられる。

【0022】これらモノアミンは単独でまたは2種以上組み合わせて使用しても良い。モノアミンの添加量は、通常、主原料である前記特定のジアミンとテトラカルボン酸二無水物の合計100モルに対して、0.001~300.5モルの範囲である。好ましくは0.005~0.25モルの範囲である。

【0023】非熱可塑ポリイミド層を形成する非熱可塑ポリイミドは、特定のジアミンと特定のテトラカルボン酸二無水物から合成されるポリイミドが利用できる。特定のジアミンとして、oーフェニレンジアミン、pーフェニレンジアミン、mーフェニレンジアミン等のフェニレンジアミン、4,4'ージアミノジフェニルエーテル、3,4'ージアミノジフェニルエーテル、3,4'ージアミノジフェニルエーテル、3,3'ージアミノジフェニルエーテルが挙げられる。これらは、単独または2種類以上使用しても良い

【0024】これらの特定のジアミン成分と、熱可塑性ポリイミドを合成する際に用いる前記ジアミン成分を併用することもできる。これらのジアミン成分の内、特定のジアミン成分の使用量は、少なくとも70モル%以上、好ましくは80モル%以上である。

【0025】特定のテトラカルボン酸二無水物として、 ピロメリット酸二無水物、3,3',4,4'-ピフェ Q

ニルテトラカルボン酸二無水物、2,2',3,3'ービフェニルテトラカルボン酸が挙げられる。これらは、単独または2種類以上使用しても良い。これらの特定のテトラカルボン酸二無水物成分と、熱可塑性ポリイミドを合成する際に用いる前記テトラカルボン酸二無水物を併用することもできる。これらのテトラカルボン酸二無水物の内、特定のテトラカルボン酸の使用量は、少なくとも70モル%以上、好ましくは80モル%以上である。

【0026】言い換えると、本発明に使用できる非熱可塑性ポリイミドは、前記の特定のジアミン成分の少なくとも一種以上を少なくとも70モル%以上を含むジアミン成分と特定のテトラカルボン酸二無水物の少なくとも一種以上を少なくとも70モル%以上を含むテトラカルボン酸二無水物を用いて得られる重縮合ポリマーである。ジアミン成分とテトラカルボン酸の反応モル比は、通常、ジアミン成分1モルに対し、テトラカルボン酸成分0.75~1.25モルの範囲である。好ましくは0.8~1.2モルの範囲内である。

20 【0027】また、非熱可塑性ポリイミドとして市販のポリイミドフィルムを使用してもよい。例えば、宇部興産株式会社製、商品名:ユーピレックスS、ユーピレックスSGA、東レデュポン株式会社製、商品名:カプトンH、カプトンV、カプトンE、カプトンEN、カプトンENZT、鐘淵化学工業株式会社製、商品名:アピカルAH、アピカルNPI等が好ましく例示できる。これらの市販フィルムの表面をプラズマ処理、コロナ放電処理等を施したものも好ましい。

【0028】熱可塑性ポリイミド層の厚みは、目的により選択され特に制限はないが、特に、 $0.1\sim200\mu$  mの範囲が好適に利用できる。非熱可塑性ポリイミド層の厚みについても、目的により選択され特に制限はないが、特に、 $0.1\sim200\mu$  mの範囲が好適に利用できる。

【0029】次いで、本発明のポリイミドー金属積層体の形成方法について説明する。本発明においては、先ず、熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑ポリイミド層、及び熱可塑ポリイミド層の3層構造体(以下、BP層と略す)の積層体を形成し、次いで、BP層の片面を形成する熱可塑ポリイミド層に金属箔を熱融着して4層構造の金属積層体を形成する。

【0030】基本構成であるBP層の製造方法について詳細に説明する。BP層の中間層を形成する非熱可塑性ポリイミド層として、好ましくは、市販の前記非熱可塑性ポリイミドフィルムが用いられる。BP層は、非熱可塑性ポリイミド層の表裏両面に、熱可塑性ポリイミドのワニスを塗布、乾燥して熱可塑性ポリイミド層を形成することにより製造される。以下、BP層を形成する工程を第1工程という。

ピロメリット酸二無水物、3,3',4,4'-ビフェ 50 【0031】第1工程で形成されたBP層の一方の片面

の熱可塑性ポリイミド層の表面に金属箔を熱融着して4層からなるポリイミドー金属積層体を形成する。以下、この熱融着工程を第2工程という。

【0032】第1工程におけるBP層の製造に用いる熱可塑性ポリイミドまたはその前駆体を含むワニスは、前記の特定のジアミンとテトラカルボン酸二無水物を溶媒中で重合して得られた溶液である。流涕塗布の作業性を考慮すると、ワニス中のポリイミド、またはその前駆体であるポリアミック酸の含有量は、5~70重量%であることが好ましい。また、室温における粘度は、1~100,000cpsが好ましい。ワニスの溶媒としては、ポリアミック酸またはポリイミドが安定して存在し得る溶媒であればどの溶媒も利用できるが、例えば、N,Nージメチルフォルムアミド、N,Nージメチルアセトアミド、Nーメチルー2ーピロリドン、N,N、N',N',N',N',-テトラメチル尿素、N,Nージメチルイミダソリジノン、ヘキサメチルホスフォルアミド等が挙げられる。これらは単独でも混合してでも利用できる。

【0033】上記ワニスを流涕塗布する方法としては、特に制限はないが、ダイコーター、コンマコーター、ロールコーター、バーコーター、グラビヤコーター、同時ダイコーター、カーテンコーター、ドクターブレードコーター、スプレーコーター等を用いる公知の塗布方法が採用できる。塗布する厚みは、ワニスの粘度等に応じて適宜選択できるが、乾燥した後、加熱処理して熱可塑性ポリイミド層を形成したときの厚みが、 $0.1\sim200$   $\mu$  mとなる量を塗布することが好ましい。これら各層と金属箔層からなる積層体の総厚みは $10\sim500$   $\mu$  mの範囲である。

【0034】第1工程において、塗布したワニスを乾燥 30・キュア (加熱処理) する方法は、通常の加熱乾燥炉が利用できる。乾燥炉の雰囲気としては、空気、イナートガス (窒素、アルゴン)等が利用できる。乾燥温度としては、溶媒の沸点により適宜選択するが、通常、60~200℃の温度範囲が好適である。乾燥時間は、厚み、濃度、溶媒の種類により適宜選択するが、15秒~3時間程度で行うことが好ましい。キュア (加熱処理) は、通常、200~500℃の温度範囲で、15秒~3時間程度行うことが好ましい。

【0035】次いで、第2工程における、BP層と金属 40 箱との熱融着について説明する。熱融着方法としては、特に制限はないが、ロールとロール間に挟み込み貼り合わせを行う方法が好ましい。ロールは、金属ロール、ゴムロール等が利用できる。材質に制限はないが、金属ロールとしては、鋼材やステンレス材料が使用される。表面にクロムメッキ等で処理されたロールを使用することが好ましい。ゴムロールとしては、金属ロールの表面に耐熱性のあるシリコンゴム、フッ案系ゴム等が配設されたものを使用することが好ましい。通常、押圧としては、0.1~100kg/cm²程度が好ましい。50

10

【0036】熱融着温度としては、100~300℃の温度範囲が好ましい。加熱方式は、ロールの外側を加熱炉とし外部から加熱する方式、または、ロール内部に熱媒体を通し、ロール内部から加熱する方式のどちらでもよい。両者を併用してもよい。加熱方式は、前記の伝導加熱方式の他、遠赤外線等の輻射加熱方式、誘導加熱方式等も利用できる。

【0037】熱融着する際に、最終的に接着層となる、BP層の金属箔を融着しない側の表面の熱可塑性ポリイミド層がロールに接着することを防止する為に、該熱可塑性ポリイミド層の表面に保護フィルムを熱ラミネートすることが好ましい。保護フィルムとしては、耐熱性があり剥離性に優れていればどの様なフィルムでも利用できる。ポリイミドフィルム、アラミドフィルム、ポリエーテルエーテルケトンフィルム、ポリエーテルスルホンフィルム等が好ましい。

【0038】熱融着した後、加熱アニールすることが好ましい。加熱装置として、通常の加熱炉、オートクレーブ等が利用できる。加熱雰囲気として、空気及びイナートガス(窒素、アルゴン等)が利用できる。加熱方法としては、積層体を連続的に加熱する方法、または積層体をコアに巻いた状態で加熱炉に放置する方法のいずれの方法でもよい。加熱方式としては、伝導加熱方式、輻射加熱方式、及び併用方式等が好ましい。加熱温度としては、200~500℃の温度範囲が好ましい。加熱時間としては、15秒~3時間程度が好ましい。

【0039】尚、上記熱融着方法の他の方法として、第 2工程において、予め、金属箔の片面に熱可塑性ポリイ ミド層を形成し、その熱可塑性ポリイミド層と、BP層 の表面を形成している熱可塑性ポリイミド層とを熱融着 する方法が挙げられる。金属箔の片面に熱可塑性ポリイミ ド層を形成する方法は、前記した非熱可塑性ポリイミ ド層の表面に熱可塑性ポリイミド層を形成する方法と同様にして、ワニスを塗布、乾燥、加熱処理すればよい。 塗布、乾燥、及び加熱処理条件は、第1工程と同様でよい。金属箔の片面に形成される熱可塑性ポリイミド層、 及びBP層側の熱可塑性ポリイミド層のそれぞれの厚み は、熱融着した後の熱可塑性ポリイミド層の厚みが、 0.1~200μmとなるようにする。

40 【0040】本発明により製造される、接着層を有するポリイミドー金属積層体は、平板性に優れ、また耐熱性、他材料との接着性に優れる。そのため、例えば、本発明のポリイミドー金属積層体の金属箔層をエッチングして回路を形成し、該回路をニッケル/鉄合金、銅または銅合金の金属製リードフレーム(アウターリード)と集積回路との間の橋渡し用配線(インナーリード)として利用することができる。さらに、本発明により製造されるポリイミドー金属積層体の接着層側に金属製放熱板を熱接合し、集積回路の放熱用として利用することができる。リードフレームと該金属層との接合は、金属層の

20

11

表面に金、銀、ニッケル等のメッキ処理等を行い、リードフレームにも金、銀、ニッケル等のメッキ処理等をして溶着接合することもできる。集積回路と該金属層との接合には、金線等を用いてワイヤーボンディングで接合することができる。本発明により提供されるポリイミド金属積層テープは、平板性に優れていることから、集積回路とリードフレームとの橋渡し配線として、微細な高密度回路の形成が可能となった。

#### [0041]

【実施例】以下、実施例を示して本発明についてさらに 10 詳細に説明する。尚、実施例に示した平板性(反り)は 下記方法により測定した。

#### (1) 平板性 (mm)

500mm×35mmの長方形試料をランダムに10枚 採取する。熱可塑性ポリイミド層側を下にして、試料を 平板の上に静置する。試料は、熱可塑性ポリイミド層側 を凹部として僅かに反る。平板と熱可塑性ポリイミド層 との最大距離を測定し、試料10枚の平均値を求め、平 板性(mm)とする。

#### 【0042】合成例1

<熱可塑性ポリイミド前駆体の合成>ジアミン成分としてAPB10モル、テトラカルボン酸二無水物成分としてBTDA9.7モルをそれぞれ秤量し、それらをN,Nージメチルアセトアミド溶媒中で混合し、23℃において4時間反応した。また、反応後の固形分濃度は15重量%であった。得られたポリアミック酸ワニスの粘度は300cpsであり、塗工に適したものであった。

### 【0043】合成例2

<熱可塑性ポリイミド前駆体の合成>ジアミン成分としてDABP10モル、テトラカルボン酸二無水物成分としてBTDA9.8モルをそれぞれ秤量し、N,Nージメチルアセトアミド溶媒中で混合し、23℃において4時間反応した。反応後の固形分濃度は15重量%であった。得られたポリアミック酸ワニスの粘度は350cpsであり、塗工に適したものであった。

### 【0044】合成例3

<熱可塑性ポリイミド前駆体の合成>ジアミン成分としてm-BP10モル、テトラカルボン酸二無水物成分としてBPDA4.9モル及びPMDA4.9モルをそれぞれ秤量し、N-メチルピロリドン溶媒中で混合し、23℃において4時間反応した。反応後の固形分濃度は23重量%であった。得られたポリアミック酸ワニスの粘度は20000cpsであり、塗工に適したものであった。

# 【0045】合成例4

<非熱可塑性ポリイミド前駆体の合成>ジアミン成分として、p-フェニレンジアミン7.7モル、4,4'-ジアミノジフェニルエーテル1.15モル及びm-BP1.15モルをそれぞれ秤量した。テトラカルボン酸二無水物成分として、BPDA5.4モル及びPMDA

4. 45 モルをそれぞれ秤量した。N, Nージメチルア セトアミドとNーメチルー2ーピロリドン混合溶媒に溶

解し混合した。溶媒の比率は、前者23重量%、後者77重量%であった。反応温度と反応時間は、23℃、6時間であった。また、反応後の固形分濃度は20重量%である。得られたポリアミック酸ワニスの粘度は200

00 c p s であり、塗工に適したものであった。

#### 【0046】 実施例1

<BP層の製造>市販の非熱可塑性ポリイミドフィルム(宇部興産(株)製、商品名:ユーピレックスSGA、厚み: $50\mu$ m)の表裏両面に、コータードライヤー装置を用いて、合成例1のポリアミック酸ワニスを流涕塗布し、60℃から200℃で6分間乾燥し、次いで、200~270℃で2分間キュアを行い、熱可塑性ポリイミド層を形成し、BP層を製造した。塗布厚みは、乾燥・キュア後の厚みが $5\mu$ mとなる厚みとした。

【0047】<BP層と金属箔の熱融着>シリコンゴム ラミネートロールを使用し、ロール内部加熱及び外部加 熱併用方式のラミネート機を使用した。加熱により、ロ ール表面温度を240℃に加熱した。BP層の片面の熱 可塑性ポリイミド層の表面に保護用フィルムとして、非 熱可塑性ポリイミドフィルム(宇部興産(株)製、商品 名:ユーピレックスS、厚み:25 μm) を重合わせ、 また、BP層の他の片面の熱可塑性ポリイミド層を介し て、市販の銅箔(日本電解製、商品名:SLP-18、 厚み:18μm)を重ね合わせ、上記一対の加熱ロール を用いて、温度240℃で熱融着し、金属箔、熱可塑性 ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層、熱可塑性ポリ イミド層の4層からなるポリイミドー金属積層体を製造 した。剥離フィルムを除去した後、上記方法により平板 性を実測した結果、熱可塑性ポリイミド樹脂方向の反り が0.3mmであった。

【0048】<アニールの実施>ラミネート後、ラミネートした製品をバッチ式オートクレープ中で、アニールを実施した。条件は、温度280 $^{\circ}$ 、4時間、雰囲気ガスとして窒素ガス(14kg/cm²)を使用した。アニール後、保護フィルムを除去した。上記方法により平板性を測定した結果、幅反りが0.3 mmであった。平板性に優れることから、配線材料として有効に利用できる積層体であった。

#### 【0049】実施例2

<BP層の製造>市販の非熱可塑性ポリイミドフィルム (宇部興産(株)製、商品名:ユーピレックスSGA、 厚み:50μm)を用い、その片面に合成例1のポリア ミック酸ワニスを塗布し、反対面に合成例2のポリアミ ック酸ワニスを塗布した以外は、実施例1と同様の方法 でBP層を製造した。得られたBP層に対し、実施例1 と同様の方法で金属箔を熱融着して、4層からなるポリ イミドー金属積層体を製造した。平板性を実施例1と同 様にして測定した結果、幅反りが0.3mmであった。 13

#### 【0050】実施例3

市販の銅箔(日本電解製、商品名:SLP-18、厚み:18μm)の片面に合成例1のポリアミック酸ワニスを塗布し、60~200℃で3分間乾燥し、200~270℃で2分間キュアを行い、熱可塑性ポリイミド層を形成した。塗布厚みは、乾燥・キュア後の厚みが3μmとなる厚みとした。該熱可塑性ポリイミド層と、実施例2のBP層の合成例1のポリアミック酸ワニスから形成した熱可塑性ポリイミド層とを重合わせ、実施例1と同様の方法で熱融着し、4層からなるポリイミドー金風10積層体を製造した。平板性を実施例1と同様にして測定した結果、幅反りが0.5mmであった。

#### 【0051】比較例1

市販の銅箔(日本電解(株)製、商品名:SLP-18、 $18\mu m$ )の片面に、合成例 2の熱可塑性ポリアミック酸を塗布して80℃で0.5分間乾燥し、その表面に合成例 4の非熱可塑性ポリアミック酸を塗布して115℃で1.5分間乾燥し、さらにその面に合成例 3の熱可塑性ポリアミック酸を塗布して80から190℃で4.5分間乾燥した後、 $300\sim400$ ℃で1.5分間 20熱処理して4層構造の金属ーポリイミド積層体を製造した。各層の厚みが、 $1\mu m$ 、 $40\mu m$ 及び $10\mu m$ とした。平板性を実施例 1と同様にして測定しようとしたが、ポリイミド樹脂方向に大きく反りが発生し円筒状になったため、測定が出来なかった。

#### 【0052】比較例2

比較例1の製品を使用し、特開平4-229260号公報に記載されている方法で、金属層を鋭利なブレードを使用し鋭角に折り曲げ圧縮加重を加えて、金属層の寸法を短縮した。出来た製品の平板性の評価を実施した結果、幅反りは2.0mmであった。反りの程度としては、該製品の用途には使える値であったが、銅層の表面を観察した結果、ブレードにより多量のスジ、キズが発生していた。該製品の用途である電子回路の配線材料としては不適な状態であった。

#### [0053]

【発明の効果】本発明により、熱可塑性ポリイミド層、非熱可塑性ポリイミド層、熱可塑性ポリイミド層、及び金風層の4層構造からなるポリイミドー金属積層体の製造方法が提供される。製造方法の特徴は、金風層、非熱可塑性ポリイミド層及び熱可塑性ポリイミド層の3層構造の積層体と金属箔とを熱融着することにある。ポリイミド層の層構成が、2層の熱可塑性ポリイミド層の層間に非熱可塑性ポリイミド層が存在する構造であるため、反りが発生することがないことから、所謂、カール修正を実施する必要がない。そのため、製造するに際し、金属層にキズ等が付くことがなく、平坦性に優れる。従って、集積回路及びその他電子回路の配線材料として有効に利用できる。

### フロントページの続き

#### (72) 発明者 中島 純

愛知県名古屋市南区丹後通2丁目1番地 三井化学株式会社内

#### (72) 発明者 小林 正尚

愛知県名古屋市南区丹後通2丁目1番地 三井化学株式会社内 【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第7部門第2区分

【発行日】平成17年4月7日(2005.4.7)

【公開番号】特開平11-298114

【公開日】平成11年10月29日(1999.10.29)

【出願番号】特願平10-102749

【国際特許分類第7版】

H 0 5 K 3/00

B 3 2 B 15/08

// C O 9 J 179/08

## [FI]

H 0 5 K 3/00 R
B 3 2 B 15/08 R
B 3 2 B 15/08 J
C 0 9 J 179/08 Z
C 0 9 J 179/08 A

#### 【手続補正書】

【提出日】平成16年5月14日(2004.5.14)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項5

【補正方法】変更

【補正の内容】

【請求項5】

金属箔が、銅、銅合金、ステンレススチール、ステンレススチール系合金、ニッケル、ニッケル合金、アルミニウム及びアルミニウム合金から選ばれた少なくとも一種の金属箔である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項6

【補正方法】変更

【補正の内容】

【請求項6】

熱可塑性ポリイミド溶液またはその前駆体溶液が、1,3ービス(3ーアミノフェノキシ)ベンゼン、4,4'ービス(3ーアミノフェノキシ)ビフェニル及び3,3'ージアミノベンゾフェノンから選ばれ<u>た少</u>なくとも一種のジアミン、並びに、3,3',4,4'ージフェニルエーテルテトラカルボン酸二無水物、3,3',4,4'ーベンゾフェノンテトラカルボン酸二無水物、ピロメリット酸二無水物及び3,3',4,4'ービフェニルテトラカルボン酸二無水物から選ばれ<u>た少</u>なくとも一種のテトラカルボン酸二無水物から合成された重縮合物を含む溶液である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。

【手続補正3】

【補正対象魯類名】明細書

【補正対象項目名】請求項7

【補正方法】変更

【補正の内容】

【請求項7】

非熱可塑性ポリイミドの前駆体溶液が、フェニレンジアミン及びジアミノフェニルエーテ

ルから選ばれたれ少なくとも一種のジアミン、並びに、ピロメリット酸二無水物及びビフェニルテトラカルボン酸二無水物から選ばれ<u>た少</u>なくとも一種のテトラカルボン酸二無水物から合成された重縮合物を含む溶液である請求項1または2記載のポリイミドー金属積層体の製造方法。